⑲ 日本国特許庁(JP)

⑪特許出願公開

@ 公 開 特 許 公 報 (A)

昭61-163131

@Int_Cl_4

識別記号

庁内整理番号

码公開 昭和61年(1986)7月23日

C 03 B 20/00 C 01 B 33/157 C 03 B 8/02 7344-4G 6542-4G

審査請求 未請求 発明の数 1 (全4頁)

69発明の名称

ガラス体の製造方法

到特 願 昭60-675

②出 願 昭60(1985)1月7日

矒 夫 79発 明 者 長 船 男 ⑫発 明 者 神 戸 貞 伊 黨 髙 ⑫発 明 者 藤 79発 明 者 元 木 正 信 剛 勿発 眀 者 松 尾 誠 セイコーエプソン株式 创出 願 人

諏訪市大和3丁目3番5号 株式会社諏訪精工舎内 諏訪市大和3丁目3番5号 株式会社諏訪精工舎内 諏訪市大和3丁目3番5号 株式会社諏訪精工舎内 諏訪市大和3丁目3番5号 株式会社諏訪精工舎内 諏訪市大和3丁目3番5号 株式会社諏訪精工舎内 諏訪市大和3丁目3番5号 株式会社諏訪精工舎内

東京都新宿区西新宿2丁目4番1号

会社

份代理 人 弁理士 最上 務

明 細 書

1. 発明の名称

ガラス体の製造方法

2.特許請求の範囲

(1) 金属アルコキシドを主原料とするソルーゲル法によるガラス体の製造方法において、任意の形状をもつ外型と、同じく任意の形状をもつ脱着可能の内型とを組み合わせた容器中に原料ソルを流し入れてゲル化させ、所定の形状のゲルを作製し、内型をとりはずしゲルを乾燥・焼結して透明ガラス化させることを特徴とするガラス体の製造方法。

- (2) 前記内型として、脱滑可能でしかも収縮可能な内型を用いることを特徴とする特許請求の範囲第1項記載のガラス体の製造方法。
- (a) 前配金属アルコキシドとしてシリコンアルコキシド(Si(OR)。; Rはアルキル基)を用いることを特徴とする特許開求の範囲第1項および

第2項記載のガラス体の製造方法。

(4) 前記原料ゾルとして、シリコンアルコキシドの酸性触媒による加水分解液と微粉末シリカ、あるいはシリカ微粒子を含むゾル液とを混合した ゾル溶液を用いることを特徴とする特許請求の範囲第1~3項記載のガラス体の製造方法。

3.発明の鮮細な説明

〔産業上の利用分野〕

本発明は、金属アルコキシドを主原料とするソ ルーゲル法により、大型で任意の形状のガラス体 を製造する方法に関する。

〔従来の技術〕

金属アルコキシドを主原料にしたソルーゲル法によるガラスの製造が組々試みられている。ソルーゲル法の利点としては、製造に必要な最高加熱温度が低い ・ 純度の高いガラスができる ・ 均質性が高い

などいくつかあげられる。特にアルキルシリケー トを原料とする石英ガラスの製造は工業的な見地 からも、安価に高品質なものが得られるという点 において今後注目すべき方法と思われる。

ところで、従来のソルーゲル法によるガラス製

(発明が解決しようとする問題点)

また、大型のものが得られないというのは、ソルーケル法の最大の欠点であり、特に上述のように、形状的に複雑なものになるほど、それは顕著である。そこで本発明はこのような問題点を解決

また 最近、ソルーゲル法により大型の石英ガラスを 得る方法が見出された (当社特許 土 鼓 ら ガラス 集大成) それによると、エチルシリケートの 酸性 触媒 加水分解 液に 微粉 末シリカ を 添加する ことが 大きい 細孔を 有しなが らも 結合 の 強い ゲルが 得られ、このことが 大型の 石英 ガラス の 製造を可能にした。 本 発 明に 上 記 発 明 を 応 用 すれば 大型で 任 意の 形状の ゲル、ひいて は ガラス 体

するもので、その目的とするところはゾルーゲル 法により大型で種々の形状のガラス体を製造する 方法を提供するところにある。

(問題点を解決するための手段)

本発明のソルーゲル法によるガラス体の製造方法は、任意の形状をもつ外形と、同じく任意の形状をもつ脱着可能で、必要ならば収縮可能な内型とを組み合わせた容器中に、原料ソルとして、シリコンアルコキシドの酸性触媒加水分解液に微粉末シリカを添加したものを流し入れてゲル化させ、内型をとりはずして、ゲルを乾燥、焼結してガラス体とすることを特徴とする。

〔作用〕

本発明のごとく、ソルの仕込み容器の内型が脱 着可能であれば、ソルがゲル化後それをとりはず すことによって、前述したゲルの収縮による内型 からのゲル自身への圧迫抗力を避けられる。

またゲルと型との密着力の高い場合、特に底の 深い容器などを作ろうとした場合、ゲルと型との 接触面積が大きいほど型はとりはずすのが困離と

が製造できる。

〔寒瓶例1〕

精製した市販のエチルシリケート1009に 0.02規定塩酸 359を加え機拌して加水分解 させた。これに水359を加えた後シリカ後粉末 (Aerosil OX50 degussa 社製)を299加え て2時間攪拌、2時間超音波振動を印加し、分散 性の高いシリカゾル溶液とした。

本実施例においては、図1に示すような石英ガラスセルを製造することを目的とし、図2に示す仕込み容器を用意した。この仕込み容器の外型はポリプロピレン製で内寸法はタテ30cmョコ30cm高さ10cmのものである。

上記原料ソルを Q 1 規定アンモニア水により、P H を 4.5 に 網整した 後、 仕込み容器に 仕込んだ。 5 0 分後モニターサンブルがゲル化したことを確認した上で、 仕込み容器の内型をゲルを破損しないようゆっくりとりはずした。 ゲルが外気に ふれないようフタをして一昼夜静置したところ、ゲ

- ・ルはある程度収縮し外型から剝離した。これを開 口率18のフタを有する別容器(ポリプロビレン

〔寒瓶例2〕

e) . . ,

精製した市販のエチルシリケート 5 1 2 9 に α 0 2 規定の塩酸 1 9 2 8 を加えて加水分解させ た (A 液)。一方、エチルシリケート 9 0 0 9 , エタノール 2 5 6 9 9 ,水 3 3 3 9 。 2 9 8 アン モニア水 1 0 3 9 を混合し、 2 時間攪拌した後一 夜節匠したところ平均粒径が α 1 4 μ π のシリカ

ずし、その後のゲルの乾燥および焼結は実施例1 と同様に行なったところ外寸法10 cm φ × 1 0 cm 高の透明石英ガラス容器が得られた。

〔寒施例3〕

実施例 2 において内型として同様に 1 8 cm 0 × 2 0 cm 高のポリプロピレン製の円筒容器を用いたところ、ゲル化後内型をとりはずすことができずに、まもなくゲルは破壊された。

〔実施例4〕

実施例 2 において、原料ソルとして微粉末シリカを含まないエチルシリケートの塩酸触媒加水分解液のみを用い、同様な形状のゲルを得たが、ゲル化後 2 時間でゲルは破壊された。

〔効果〕

本発明のごとく、原料ゾルとして、微粒子シリカを含むアルキルシリケートの加水分解液を用い、ゲル化時の仕込み容器を工夫することにより、任意の形状のゲル、ひいてはガラス体を製造することができる。このように、熔散状態を経ないゾルーゲル法によるガラス体において自由に形状を

粒子(アンモニア合成シリカ)を含むソル溶液となった。これをシリカ漫度が 0.3 2 多/ 年になるまで機縮し、1 規定塩酸により P 日を 5.0 に 関整した後、上記 A 液と混合して原料ソルとした。

図るに本実施例における仕込み容器を示した。 外型はポリプロピレン製で内寸法が20㎝ ø× 20 cm 高内型は図 4 に示したように外 3 が 硬質 ゴ ム、内部に 歓賀ゴムの 2 重構造をもつ円簡容器で **軟質ゴムには圧力網整器をつけて内部の圧力を自** 由に関節できるようにした。内圧が1気圧の時、 この内型の外寸法は1 8 cm ø × 2 0 cm 高であり、 これに窒素を吹き込み内圧を3気圧にしたところ 膨張して外寸法は19cm d×21cm 高になった。 これを図るのように固定して仕込み容器とした。 上記原料ソルをQ1規定アンモニア水によりPB 値4.8に関整した後、仕込み容器に仕込んだ。 35分後モニターサンプルがゲル化したことを確 認した上で、仕込み容器内型の内圧を 1 気圧に戻 し、内型を収縮させたところ、内型はゲルを破損 させることなくゲルより剝離した。内型をとりは

選べるなら、本発明のような石英セル・ピーカ等の理化学品のみならず、半導体製造用の反応管等電子工業分野や、さらに高品質なものが要求される各種光学部品などに、低価格で石英ガラス製品を提供できる。

4.図面の簡単な説明

第1図は、所望の石英ガラスセルの図

第2図は、仕込み容器の断面図

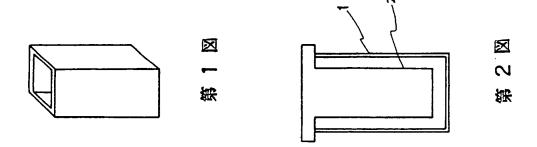
- ①…外型(ポリブロピレン製)
- ②…内型(硬質ゴム製)

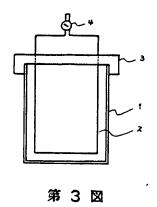
第3図は、仕込み容器断面図

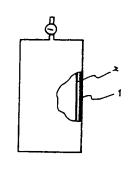
- ①…外型(ポリプロピレン製)
- ③ … 内型
- 3 ··· 7 8
- ④…圧力飼整器

第4図は、第3図における内型の断面図と内面図

- ①…硬質ゴム製
- ②… 軟質ゴム製







第 4 図